

Комунальний Заклад Нікопольської Середньої Загальноосвітньої
Школи

I- III ступенів №4

Характеристика хімічного елемента Hg

Виконала Інеса Сафонова – учениця 8-го класу

Меркурій

Порядковий номер 80

Атомна маса 200,58 а о.м.

Група 12, період 6.

Метал

Вищі сполуки з Оксигеном RO

Вищих сполук з Гідрогеном немає

Заряд ядра – +80, кількість протонів – 80, електронів – 80, нейтронів – 119

У земній корі ртуть переважно розсіяна. Ртуть отримують з ртутних, ртутно-стибієвих,

ртутно-арсенових і ртутно-золотих руд, а також попутно з поліметалічних, вольфрамових і олов'яних. Відомо 20 мінералів ртуті, але промислове значення мають

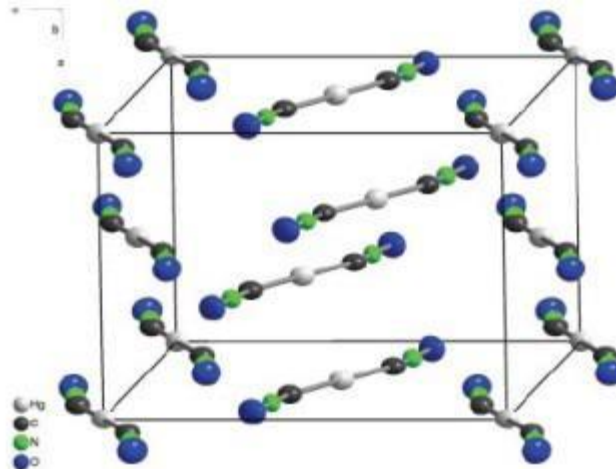
кіновар HgS (86,2 %), метацинабарит HgS (86,2 %), ртуть самородна Hg , блякла руда —

шватцит $(\text{Hg,Cu})_{12} \cdot \text{Sb}_4 \text{S}_{13}$ (17 %), лівінгстоніт $\text{HgSb}_4 \text{S}_7$ (22 %), кордероїд $\text{Hg}_3 \text{S}_2 \text{Cl}_2$ (82 %) і каломель $\text{Hg}_2 \text{Cl}_2$ (85 %), а також тиманіт (HgSe), колорадоїт (HgTe) і ін.

Ртуть отримують обпалюванням мінералів кіноварі HgS або лівінгстоніту $\text{HgSb}_4 \text{S}_8$.

Цей спосіб застосовували ще алхіміки в давнину. Рівняння реакції горіння кіноварі. При

виділенні сполук ртуті з багатих руд або концентратів, для відновлення можна використовувати вапно або залізні ошурки.



Завдяки унікальним властивостям ртуть застосовується в металургії, хімічній промисловості, гальванічних елементах, гальванотехніці, медицині, сільському господарстві та багатьох інших галузях.



5 найпоширеніших речей, що містять ртуть

Градусник (ртутний термометр).

Енергозберігаюча лампа (люмінесцентна лампа).

Батарейки. Серед токсичних і небезпечних елементів в батарейках є і ртуть також свинець, кадмій, нікель, цинкі луги.

Мило і креми. Ртуть там використовується для освітлення шкіри.

Барометри. У цих приладах, які використовують для вимірювання тиску повітря, теж є ртуть.

